

#### **PATENT APPLICATION**

## IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re A	Application of:	)	
		:	Examiner: Unassigned
KIMII	HIRO YOSHIMURA ET AL.	)	
		:	Group Art Unit: Unassigned
Applic	eation No.: 10/714,948	)	
		:	
Filed:	November 18, 2003	)	
		:	
For:	ELECTROPHOTOGRAPHIC	)	
	PHOTOSENSITIVE MEMBER,	:	
	ELECTROPHOTOGRAPHIC	)	
	APPARATUS, AND PROCESS	:	
	CARTRIDGE	)	January 21, 2004
Comm	uissioner for Patents		
	lox 1450		

Alexandria, VA 22313-1450

#### SUBMISSION OF PRIORITY DOCUMENT (DOCUMENTS)

Sir:

In support of Applicants' claim for priority under 35 U.S.C. § 119, enclosed is a certified copy of the following foreign application:

2002-333709, filed November 18, 2002

Applicants' undersigned attorney may be reached in our New York office by telephone at (212) 218-2100. All correspondence should continue to be directed to our address given below.

Respectfully submitted,

Attorney for Applicants

Registration No.

FITZPATRICK, CELLA, HARPER & SCINTO 30 Rockefeller Plaza New York, New York 10112-3800 Facsimile: (212) 218-2200

401973



# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2002年11月18日

出 願 番 号 Application Number:

特願2002-333709

[ST. 10/C]:

J. S.

[ J P 2 0 0 2 - 3 3 3 7 0 9 ]

出 願 人
Applicant(s):

キヤノン株式会社

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年12月 9日

今井康



【書類名】

特許願

【整理番号】

225201

【提出日】

平成14年11月18日

【あて先】

特許庁長官 殿

【国際特許分類】

G03G 5/07

G03G 15/18

【発明の名称】

電子写真感光体、電子写真装置及びプロセスカートリッ

ジ

【請求項の数】

7

【発明者】

【住所又は居所】

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】

吉村 公博

【発明者】

【住所又は居所】

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】

中田浩一

【発明者】

【住所又は居所】

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】

池末 龍哉

【発明者】

【住所又は居所】

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】

田中 大介

【発明者】

【住所又は居所】

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会

社内

【氏名】

森川 陽介

### 【特許出願人】

【識別番号】

000001007

【氏名又は名称】 キヤノン株式会社

【代表者】

御手洗 富士夫

## 【代理人】

【識別番号】

100065385

【弁理士】

【氏名又は名称】 山下 穣平

【電話番号】

03-3431-1831

【選任した代理人】

【識別番号】 100122921

【弁理士】

【氏名又は名称】 志村 博

【電話番号】 03-3431-1831

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

010700

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 0213163

【プルーフの要否】 要

### 【書類名】 明細書

【発明の名称】 電子写真感光体、電子写真装置及びプロセスカートリッジ 【特許請求の範囲】

【請求項1】 導電性支持体上に感光層を有する電子写真感光体において、前記感光層の最上表面層がレゾール樹脂のフェノール性水酸基にエポキシ基を付加させて得られたエポキシ変性フェノール樹脂並びに、少なくとも電荷輸送物質及び導電性微粒子の一方からなることを特徴とする電子写真感光体。

【請求項2】 前記エポキシ変性フェノール樹脂が、分子内にエポキシ基を少なくとも2つ有する化合物を前記レゾール樹脂の前記フェノール性水酸基に付加させて得られたものであることを特徴とする請求項1に記載の電子写真感光体

【請求項3】 前記エポキシ変性フェノール樹脂が、酸素以外のヘテロ原子を含有しないことを特徴とする請求項1または2に記載の電子写真感光体。

【請求項4】 前記エポキシ変性フェノール樹脂が、下記構造式(1)若しくは(2)

### 【化1】

$$-\overset{\mathsf{H}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}{\overset{\mathsf{C}}}}{\overset{\mathsf{C}}}}{\overset{\mathsf{C}}}}{\overset{\mathsf{C}}}}{\overset{\mathsf{C}}}}}$$

【化2】

$$-$$
 (2)

で示される環状エーテル型エポキシ基を用いて得られたものであることを特徴と する請求項1~3のいずれかに記載の電子写真感光体。

【請求項5】 前記電荷輸送物質が水酸基を含有するものであることを特徴とする請求項1~4のいずれかに記載の電子写真感光体。

【請求項6】 請求項1~5のいずれかに記載の電子写真感光体と、帯電手段、現像手段及びクリーニング手段からなる群より選ばれる少なくとも1つの手

段を一体に支持し、電子写真装置本体に着脱自在であることを特徴とするプロセ スカートリッジ。

【請求項7】 請求項1~5のいずれかに記載の電子写真感光体、帯電手段、像露光手段、現像手段及び転写手段を有することを特徴とする電子写真装置。 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は電子写真感光体、該電子写真感光体を備えたプロセスカートリッジ及び電子写真装置に関する。

[0002]

【従来の技術】

電子写真プロセスは、導電性支持体上に少なくとも感光層を有する感光体上に対する、帯電、露光による潜像形成、トナーによる現像像の形成、紙を主とする被転写材への転写、および転写残トナーの除去(クリーニング)/回収によって構成されている。ここで使用される電子写真感光体には適用される電子写真プロセスに応じた所要の感度、電気特性、光学特性を備えていることが要求されるが、更に繰り返し使用される感光体にあっては、特に感光体の最上表面層には帯電、トナー現像、紙への転写、残存トナーのクリーニングという電気的、機械的外力が直接加えられるため、それらに対する耐性が要求される。具体的には、摺擦による傷や摩耗、放電を伴う帯電方式を利用する場合には、特に高湿下で発生するオゾンやNOxによる化学的な劣化に対する耐性が要求される。更に繰り返し行われる残存トナーのクリーニング時には、感光体表面へのトナー付着や、ブレードクリーニングを行う際のブレードめくれといった問題があるため、表面の滑り性、離型性、耐汚染性といった特性が要求される。

[0003]

このような要求に応えるために、感光体の最上表面層の材料として、フッ素系 樹脂に代表されるような離型性、滑り性に優れた樹脂や、シリコーン樹脂、ウレ タン樹脂、不飽和エステル材料などに代表されるような高硬度の樹脂材料を用い ることが広く提案されている。

3/

### [0004]

しかし、先に述べたような種々の特性を満たすような材料はいまだ見いだされていない。例えば、フッ素系樹脂単独では硬度が低く傷の発生を押さえることは 困難であるし、更に一般溶剤に難溶であるために成膜が容易ではない。

### [0005]

一方、アルコキシシランの高い反応性を利用した硬化性シリコーン樹脂のような高硬度な材料を感光体に用いた例が報告されているが、これらの樹脂は滑り性や、高湿下での電気特性、あるいは離型性といった面で十分ではなかった。更に、これらの硬化性材料は水酸基との反応性が高いため感光層を塗布する際の溶剤の制約があり、また、特に水分の影響により硬化反応が徐々に進行するため、塗工液の安定も劣っており、感光体の生産性という点においても問題があたった。

#### [0006]

また、例えば、ジアリルフタレート樹脂のプレポリマーような不飽和結合の開裂を利用して硬化膜を形成する材料は、一般的にラジカル重合性であり、この材料を用いた塗工液は水分に対しては比較的安定なものの、空気中の酸素による重合阻害効果による膜表面での硬化不良、光開始剤を用いた場合に光照射による炭素一炭素結合の切断反応などにより、絶縁抵抗などの電気特性の不安定な硬化物しか得られない。そのため表面自由エネルギーの上昇による転写効率の低下や吸湿による画像ボケといった問題があった。

### [0007]

一方、感光体の最上表面層に用いる材料としては、上述の硬度、耐摺擦性や滑り性といった表面的な特性のみならず、最上表面層内部においても電荷の移動を滞らせることがないような電気的特性が求められる。ここで、最上表面層に電荷を移動させる機能がない場合には、感光層内部に電荷の蓄積を生じ、帯電一露光の電子写真プロセスを繰り返すことで、残留電位の上昇を招き、画像品を落とすことになる。

#### [0008]

この点を解決するため、最上表面層中に電荷輸送物質を含有させる方法が提案されている。例えば、アルコキシシラン類に電荷輸送物質を添加して硬化を行っ

た場合には、電荷輸送物質とシロキサン成分との相溶性が悪い場合が多く、また、ウレタン樹脂のような極性の高いユニットを含む樹脂中に電荷輸送物質を含有させた場合には、電荷輸送物質による電荷の移動度が低減し、満足な電子写真特性を得られないのが実情である。

### [0009]

更に、熱硬化性樹脂の中には、加熱処理を施すだけでは不十分であって、硬化促進剤や重合開始剤といった硬化触媒を添加させなければならない材料が種々見受けられる。しかしこのような硬化触媒が硬化膜中に残留した場合には、微量であっても電荷の移動を阻害したり、或いは硬化膜の電気抵抗が下がると言った弊害を招いたりする可能性がある。一方、硬化触媒を添加した塗料は、常温においても徐々に反応が進行しやすい傾向にあり、結果として塗料安定性が悪くなり、大量に塗料を製造、保管することが困難となる弊害も発生する。

#### [0010]

また、電子写真感光体の帯電方式としては放電を伴う方式が主流であるが、中でも、接触帯電方式の中で帯電部材に直流電圧と交流電圧の両方を重畳し、電子写真感光体と帯電部材とのわずかなギャップにおいて放電を伴って帯電を施す手法は、帯電安定性は優れているものの放電エネルギーにより電子写真感光体の表面組成が酸化劣化的に破壊されていくという現象が見られ、表面自由エネルギーの上昇により転写効率が低下する。更に硬化性樹脂を用いた場合は感光層の磨耗量が少ないため、酸化劣化的に破壊された物質は吸湿による画像ボケといった問題を引き起こすことも有る。

#### $[0\ 0\ 1\ 1]$

また、一般的に熱可塑性樹脂の感光層上に硬化性樹脂で表面層を設けた場合、フッ素樹脂のように下層の感光層と化学組成が全く異なっていると、表面層との密着性が悪く、電子写真プロセスにて長期わたり使用する際に感光層の一部が剥がれて、画像欠陥となる弊害が生じる。

### [0012]

また、硬化性樹脂の中には架橋密度が上がると、硬度は上がるものの、同時に 脆性も増加し、長期に亘る仕様に中で電子写真感光体の表面粗さが極端に上昇し 、画像上に問題を起こすこともあり、硬化性樹脂を表面層に適応する上で満足な 材料は得られていないのが実情である。

### [0013]

また、特許文献 1 等においてはフェノール性水酸基やヒドロキシアルキル基を 含有する電荷輸送物質を感光体表面層に含有させる例が開示されてはいるが、こ れらの感光体においても、未だ近年の高耐久、高生産性、高画質化の要求には応 じられてはおらず、機械的強度や残留電位、生産性等の点の全てを十分に満足で きていないのが実情である。

[0014]

【特許文献1】

特開平10-228126号公報

 $[0\ 0\ 1\ 5]$ 

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は硬化性触媒を加えることなく、耐摩耗性に優れ、傷等が発生しないだけの硬度を有し、なおかつ感光体本来の電荷輸送性を低下させない硬化型の最上表面層を有する電子写真感光体を提供することである。更に本発明は、高い生産性で塗布することが出来る最上表面層を有する電子写真感光体を提供することである。また、本発明は下層の感光層との密着性が良く、放電劣化に耐性を有する電子写真感光体を提供することである。また、本発明は上記特性を有する電子写真感光体により構成されるプロセスカートリッジ及び電子写真装置を提供することである。

[0016]

### 【課題を解決するための手段】

本発明に従って、導電性支持体上に感光層を有する電子写真感光体において、 前記感光層の最上表面層がエポキシ変性フェノール樹脂並びに、少なくとも電荷 輸送物質及び導電性微粒子の一方からなることを特徴とする電子写真感光体が提 供される。

[0017]

また、本発明に従って、上記電子写真感光体と、帯電手段、現像手段及びクリ

ーニング手段からなる群より選ばれる少なくとも1つの手段を一体に支持し、電 子写真装置本体に着脱自在であることを特徴とするプロセスカートリッジが提供 される。

#### [0018]

更に、本発明に従って、上記電子写真感光体、帯電手段、露光手段、現像手段 、及び転写手段を有することを特徴とする電子写真装置が提供される。

### $[0\ 0\ 1\ 9]$

### 【発明の実施の形態】

以下に本発明の実施の形態を詳細に説明する。

#### [0020]

本発明者らは、鋭意検討を重ねた結果、特定の構造を有するエポキシ変性フェ ノール樹脂並びに、少なくとも電荷輸送物質及び導電性微粒子の一方を用いて設 けられていることを特徴とする表面層を用いることにより、上記問題を解決でき ることを見出すに至った。

#### $[0\ 0\ 2\ 1]$

このエポキシ変性フェノール樹脂は、レゾール樹脂のフェノール性水酸基にエ ポキシ基を付加させて得られたことを特徴とする。エポキシによる変性後の樹脂 は、130℃~170程度の加熱処理を施すことにより、ヒドロキシメチル基同 士の縮合反応によりエーテル結合、若しくは更に縮合反応が進み、メチレン結合 を形成したり、或いはヒドロキシメチル基とフェノール性水酸基のオルト位やパ ラ位の水素原子との縮合反応によりメチレン結合を形成するが、これらの縮合反 応が種々の分子間で起こることにより、架橋密度の高い三次元硬化膜を得ること ができる。これらの縮合反応は、本質的に空気中の水分や酸素により阻害される こともなく、また電荷輸送物資を添加した系においても十分に進行する反応であ る。エポキシ変性フェノール樹脂の加熱処理による架橋反応においては、熱硬化 に一般的に用いられるような硬化触媒を特に添加する必要が無いという特徴を有 する。従って、本発明の化合物を電子写真感光体の表面層に用いる場合には、残 留硬化触媒に起因する残留電位の上昇や最上表面層の抵抗低下といった問題も発 生しない。尚、レゾール樹脂とはフェノールやクレゾール等のフェノール性水酸

基を持つ化合物をアルカリ条件下でホルムアルデヒドと付加・縮合反応させて得た化合物であり、ホルムアルデヒドがフェノール環に付加した際に生成するヒドロキシメチル基が反応性架橋基となる。このレゾールタイプのフェノール樹脂をエポキシ変成化するためには、アルカリ条件下のフェノール類とホルムアルデヒドとのレゾール化反応時に反応系内にエポキシ環を有する化合物を混合してやることにより、フェノール性水酸基とエポキシ環が付加反応させるという手段が用いることができる。

### [0022]

また、本発明のエポキシ変性フェノール樹脂は、レゾール樹脂のフェノール性水酸基にエポキシ基を付加させて得られたことを特徴としており、単にフェノール樹脂とエポキシ樹脂のブレンドではない。エポキシ樹脂とフェノール樹脂は主剤ー硬化剤の関係にあるため、単にブレンドしただけでは徐々に硬化反応が進み、ポットライフが短くなる。逆に反応が遅いエポキシ樹脂ーフェノール樹脂の組合せでブレンドしたものは、加熱による硬化も遅く、十分な硬度を得るには感光体の特性を著しく損なうほどの加熱が必要となるが、本発明の化合物によれば、予めエポキシ基とフェノール性水酸基との反応は終わっているため、これらポットライフや熱劣化を招くほどの加熱処理から開放される。

#### [0023]

また、本発明のエポキシ変性フェノール樹脂は、レゾール樹脂のフェノール性 水酸基にエポキシ基を付加させたものであり、硬化触媒を加える必要が無いこと や、ヒドロキシメチル基自体が、イソシアネートやシリコーン樹脂とは異なり、 水分に対する安定性も十分にあるため、塗工液の安定性においても優れているこ とを見出した。

#### [0024]

また、この付加反応で生成した化合物は、予めフェノール性水酸基にエポキシ 基を付加させた構造をとるが、下記一般式(3)および(4)のようなエーテル 結合を持つ。

#### [0025]

## 【化3】

[0026]

## 【化4】

このエーテル結合により、通常の硬化性フェノール樹脂の膜硬度に加え、靭性を付与することが可能であり、更にエポキシ樹脂の特徴である密着性の向上も図ることが可能となる。

### [0027]

本発明のエポキシ変性フェール樹脂は、下記構造式 [化5] 乃至 [化10] で 示すエポキシ化合物をフェノール性水酸基に付加させた構造をとることが可能で あるが、多官能エポキシ化合物を用いることにより、膜の形成と硬化後の表面層 の硬度をより高くすることが可能となる。

[0028]

#### 【化5】

[0029]

## 【化6】

[0030]

【化7】

[0031]

【化8】

[0032]

【化9】

[0033]

【化10】

[0034]

【化11】

[0035]

【化12】

$$\begin{array}{c} & & & \\ & &$$

[0036]

【化13】

[0037]

【化14】

[0038]

# 【化15】

[0039]

# 【化16】

$$O \longrightarrow O \longrightarrow O \longrightarrow O$$

[0040]

# 【化17】

$$\begin{array}{c|c} & CH_3 \\ \hline O \\ CH_2CHO \\ \hline CH_3 \\ \hline CH_3 \\ \hline \end{array} \begin{array}{c} CH_2CHO \\ \hline CH_3 \\ \hline \end{array}$$

[0041]

# 【化18】

$$\begin{array}{c|c} CH_2O & O \\ H_3CH_2C & CH_2OCH_2 \\ \hline CH_2O & O \\ \hline \end{array}$$

[0042]

# 【化19】

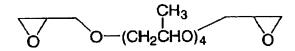
$$O-CH_2-CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

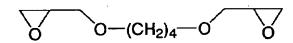
[0043]

# 【化20】



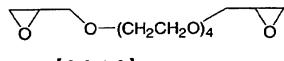
[0044]

# 【化21】



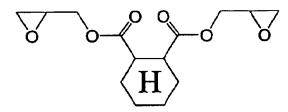
[0045]

# 【化22】



[0046]

# 【化23】

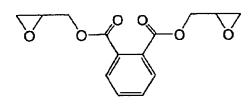


[0047]

# 【化24】

[0048]

# 【化25】



[0049]

# 【化26】

[0050]

# 【化27】

[0051]

【化28】

$$(CH_2)_7COO-CH_2CHCH_2O \longrightarrow CH_3 \longrightarrow CH_3$$

$$(CH_2)_7COO-CH_2CHCH_2O \longrightarrow CH_3$$

$$(CH_2)_7COO-CH_2CHCH_2O \longrightarrow CH_3$$

$$(CH_3)_7COO-CH_2CHCH_2O \longrightarrow CH_3$$

$$(CH_3)_7COO-CH_2CHCH_2O \longrightarrow CH_3$$

[0052]

## 【化29】

$$\circ \overbrace{H}^{\text{CH}_2\text{OC}(\text{CH}_2)_4\text{COCH}_2}_{\text{CH}_3} \overbrace{H}^{\text{COCH}_2}_{\text{H}_3\text{C}}$$

[0053]

### 【化30】

これらのエポキシ化合物をレゾール樹脂のフェノール性水酸基へ付加させる割合は、硬化後の膜強度や放電劣化に対する耐性に影響を及ぼすため、電子写真感光体の使用環境や求められる耐久寿命等により任意に変えることが可能であるが、レゾール樹脂のフェノール性水酸基に対し、 $3\sim70\%$ 、好ましくは $5\sim50\%$ 、更に好ましくは $7\sim25\%$ の割合でエポキシ基を付加させることが可能である。

### [0054]

また、本発明のエポキシ変性フェノール樹脂は酸素以外のヘテロ原子を含有しない構造をとることが可能である。この組成のエポキシ変性フェノール樹脂と電荷輸送物質との組合せにおいては、電荷の輸送能が妨げられることが少ないため、特に優れた電子写真特性を得ることができる。

### [0055]

本発明の最上表面層には、電荷の移動を滞り無く起こさせるため、電荷輸送物質若しくは導電性微粒子の少なくとも一方を含有させる必要がある。この電荷輸送物質の構造は、上記のエポキシ変性フェノール樹脂との相溶性に鑑み、ヒドロキシ基で修飾されていることが好ましい。このヒドロキシ基はヒドロキシアルキル基、ヒドロキシアルコキシ基或いはフェノール性水酸基が適している。

### [0056]

ここで、電荷輸送物質を修飾するヒドロキシ基がヒドロキシアルキル基、ヒドロキシアルコキシ基の場合には、溶剤に対する溶解性も併せて向上させることができるため、最上表面層中における電荷輸送能を高い状態に維持することが可能である。特にこれらのヒドロキシアルキル基、ヒドロキシアルコキシ基のアルキル鎖における炭素原子数は、これらの電荷輸送物質を合成する上での操作性や溶解性から $1\sim8$ 、更に好ましくは $1\sim5$ が好ましい。

#### [0057]

また、電荷輸送物質を修飾するヒドロキシ基がフェノール性水酸基の場合は、 上述のポリヒドロキシメチル化されたビスフェノール化合物の縮合反応過程において、フェノール性水酸基のオルト位若しくはパラ位の水素原子とも反応可能であるため、架橋反応がビスフェノール化合物及び電荷輸送物質の場合においても 起こり、形成される最上表面層の強度が更に向上するという相乗効果的特性を引き出すことが可能である。

#### [0058]

以下に、本発明で用いることができるヒドロキシ基を含有する電荷輸送物質の 具体例を例示するが、本発明はこれらの化合物のみに限定されるものではない。

#### [0059]

# 【化31】

No.	化 合 物 例
1	H <sub>3</sub> C————————————————————————————————————
2	H <sub>3</sub> CO—O—CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> —OH
3	$H_3C$ $H_3C$ $N$ $CH_2CH_2$ $CH_3C$ $H_3C$
4	$H_3C$ $H_3C$ $N$ $CH_2CH_2CH_2$ $CH_3C$ $H_3C$
5	$HO-H_2C N-CH_3$ $HO-H_2C O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$ $O$

[0060]

# 【化32】

No.	化 合 物 例
6	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-ON-ON-ON-ON-ON-ON-ON-ON-ON-ON-ON-ON-ON-
7	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-ON-CH <sub>3</sub>
8	$HO-H_2CH_2C N-CH_3$ $HO-H_2CH_2C-$
9	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-O-N
10	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-ON-CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>

[0061]

# 【化33】

No.	化 合 物 例
11	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-O-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH
12	$\bigcirc$
13	H <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> C—OH  CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH  CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
14	O-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH O-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
15	$H_3C$ $CH_2CH_2$ $CH_2CH_2$ $CH_2CH_2$ $CH_3$

[0062]

# 【化34】

No.	化 合 物 例
16	$HO-H_2C$ $OH$ $CH_2-OH$ $CH_2-OH$
17	$HO-H_2CH_2C$ $O$
18	$HO-H_2C$ $OH_2CH_2-OH$ $CH_2CH_2-OH$
19	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-O-O-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
20	$H_3C$ $CH_3$ $CH_2CH_2-OH$ $CH_2CH_2-OH$

[0063]

# 【化35】

No.	化 合 物 例
21	$H_3C$ $CH_3$ $CH_2CH_2-OH$ $CH_2CH_2-OH$ $CH_2CH_2-OH$
22	$H_3C$ $CH_3$ $CH_2CH_2-OH$ $CH_2CH_2-OH$
23	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-OH
24	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
25	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH  HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH  CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH

[0064]

# 【化36】

No.	化 合 物 例
26	$H_3C$ $CH_3$ $CH_2CH_2$ $CH_2CH_2$ $CH_2CH_2$ $CH_2CH_2$ $CH_2CH_2$
27	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C — O — CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
28	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-OH
29	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
30	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-OH  N-O-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH

[0065]



No.	化 合 物 例
31	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
32	HO-H <sub>2</sub> C CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> -OH
33	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C N H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH
34	HO-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C — H <sub>3</sub> C — CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH — CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH — CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -OH

[0066]

# 【化38】

No.	化 合 物 例
35	$H_3C$ $H_3C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$
36	$H_3C$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$
37	H <sub>3</sub> C OH  H <sub>3</sub> C C C C H <sub>3</sub> OH  OH
38	$H_3C$ $N$ $CH_2$ $CH_2$ $CH_3$ $CH_$

[0067]

# 【化39】

No.	化 合 物 例
39	$H_3C$
40	$H_3C$ $N$ $CH_2$ $CH_2$ $CH_3$ $CH_3C$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$
41	$H_3CH_2C$ $N$ $CH_2$ $CH_3$ $H_3C$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$

[0068]

# 【化40】

No.	化 合 物 例
42	$H_3C$ $H_3C$ $H_3C$ $CH_2-CH_2-C-CH_3$ $CH_3$ $CH_4$ $CH_5$ $CH$
43	$H_3C$ $OH$ $CH_2-CH_2-C$ $OH$ $OH$
44	$H_3C$ $N$ $OH$ $OH$ $H_3C$ $OH$ $OH$
45	H <sub>3</sub> C-OH

[0069]

# 【化41】

No.	化 合 物 例
46	$H_3CO$ $N$ $CH_2$ $OH$ $H_3C$
47	$H_3C$ $H_3C$ $OH$ $OH$ $OH$ $OH$
48	$H_3C$ $N$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$
49	$H_3C$ $H_3C$ $OH$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$
50	$H_3C$ $H_3C$ $CH_3$

[0070]

# 【化42】

No.	化 合 物 例
51	$H_3C$ $N$ $CH_2$ $OH$
52	$H_3C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$ $C$
53	$H_3C$ $O$
54	CH <sub>3</sub> N—CHCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> —OH
55	$HO \longrightarrow \begin{array}{c} H_3C \\ C \\ C \\ H_3C \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C \\ C $

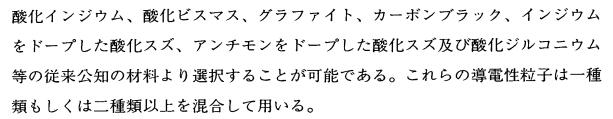
[0071]



## 【化43】

No.	化 合 物 例
56	$H_3$ C $H_3$ C $H_3$ C $CH_3$ $CH_3$ $CH_3$
57	HO-O-H <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C-O-OH
58	HO
59	$H_3$ C
60	$HO-\bigcirc H_2CH_2C-\bigcirc -OH$ $CH_2CH_2-\bigcirc -OH$ $CH_2CH_2-\bigcirc -OH$

本発明において、表面層には、導電性微粒子を含有させることが可能である。これらの導電性微粒子は、酸化亜鉛、酸化チタン、酸化スズ、酸化アンチモン、



最上表面層の塗料を作製する溶剤としては、本発明のポリヒドロキシメチルビスフェノール化合物並びに電荷輸送物質を良く溶解し、さらに、最上表面層の塗料と接触する下層の電荷輸送層若しくは電荷発生層等に悪影響を与えない溶剤が好ましい。

### [0072]

従って、溶剤としてはメタノール、エタノール、2ープロパノール等のアルコール類、アセトン、シクロヘキサノン、MEK等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素類、クロロベンゼン、ジクロロメタン等のハロゲン系炭化水素類等が使用可能であり、更にこれらを混合して用いてもよい

#### [0073]

これらの中でも、フェノール樹脂の形態に最も好適な溶剤は、メタノール、エタノール、2-プロパノール等のアルコール類である。

#### [0074]

従来公知の電荷輸送物質は一般的にアルコール類の溶剤には不溶または難溶であり、本発明のエポキシ変性フェノール樹脂への均一な溶解は困難であるが、電荷輸送物質としてヒドロキシ基を含有する場合にはアルコール類を主成分とする溶剤に可溶であり、電荷輸送層等の下層に対するダメージも少ない。

#### [0075]

本発明の最上表面層の塗布方法としては、浸漬コーティング法、スプレーコーティング法、スピンナーコーティング法、ローラーコーティング法、マイヤーバーコーティング法及びブレードコーティング法等の一般的な塗工方法を用いることができる。

#### [0076]

本発明においては、前記最上表面層中に、帯電時に発生するオゾンやNOx等の活性物質の付着による表面層の劣化等を防止する目的で、酸化防止剤の添加材を加えてもよい。

#### [0077]

次に、感光層について以下に説明する。

#### [0078]

本発明の感光体は主に積層構造を有することが好ましい。図1 a の電子写真感 光体は、導電性支持体4の上に電荷発生層3、電荷輸送層2が順に設けており、 更に本発明の硬化性電荷輸送型の最上表面層1を設けている。

#### [0079]

また、図1のb、cの様に導電性支持体4と電荷発生層3の間に、結着層5、 更には干渉縞防止等を目的とする下引き層6を設けてもよい。

#### [0080]

また、図1のdは導電性支持体4の上に電荷発生層3が順に設けており、更に直接電荷発生層3の上に本発明の硬化性電荷輸送型の最上表面層1を設けている例である。

#### [0081]

#### [0082]

導電性支持体4としては、支持体自身が導電性を持つもの、例えば、アルミニウム、アルミニウム合金、ステンレススチールなどを用いることができ、その他にアルミニウム、アルミニウム合金、酸化インジウムー酸化スズ合金などを真空

蒸着によって被膜形成された層を有する前記導電性支持体やプラスチック、導電性微粒子(例えば、カーボンブラック、酸化スズ、酸化チタン、銀粒子など)を 適当なバインダーとともにプラスチックや紙に含浸した支持体、導電性バインダ ーを有するプラスチックなどを用いることができる。

### [0083]

また、導電性支持体と感光層の間には、バリアー機能と接着機能を持つ結着層 (接着層)を設けることができる。

#### [0084]

結着層は感光層の接着性改良、塗工性改良、支持体の保護、支持体の欠陥の被覆、支持体からの電荷注入性改良、感光層の電気的破壊に対する保護などのために形成される。結着層にはカゼイン、ポリビニルアルコール、エチルセルロース、エチレンーアクリル酸コポリマー、ポリアミド、変性ポリアミド、ポリウレタン、ゼラチン、酸化アルミニウムなどによって形成できる。結着層の膜厚は、5 $\mu$ m以下が好ましく、 $0.1 \sim 3$  $\mu$ mがより好ましい。

### [0085]

本発明に用いられる電荷発生物質としては、(1)モノアゾ、ジスアゾ、トリスアゾ等のアゾ系顔料、(2)金属フタロシアニン及び非金属フタロシアニン等のフタロシアニン系顔料、(3)インジゴ及びチオインジゴ等のインジゴ系顔料、(4)ペリレン酸無水物及びペリレン酸イミド等のペリレン系顔料、(5)アンスラキノン及びピレンキノン等の多環キノン系顔料、(6)スクワリリウム色素、(7)ピリリウム塩及びチアピリリウム塩類、(8)トリフェニルメタン系色素、(9)セレン、セレンーテルル、アモルファスシリコン等の無機物質、(10)キナクリドン顔料、(11)アズレニウム塩顔料、(12)シアニン染料、(13)キサンテン色素、(14)キノンイミン色素、(15)スチリル色素、(16)硫化カドミウム及び(17)酸化亜鉛などが挙げられる。

#### [0086]

電荷発生層に用いる結着樹脂としては、例えば、ポリカーボネート樹脂、ポリエステル樹脂、ポリアリレート樹脂、ブチラール樹脂、ポリスチレン樹脂、ポリビニルアセタール樹脂、ジアリルフタレート樹脂、アクリル樹脂、メタクリル樹

脂、酢酸ビニル樹脂、フェノール樹脂、シリコーン樹脂、ポリスルホン樹脂、スチレンーブタジエン共重合体樹脂、アルキッド樹脂、エポキシ樹脂、尿素樹脂及び塩過ビニルー酢酸ビニル共重合体樹脂などが挙げられるが、これらに限定されるものではない。これらは単独、混合あるいは共重合体ポリマーとして1種または2種以上用いることができる。

### [0087]

電荷発生層用塗料に用いる溶剤は、使用する樹脂や電荷発生物質の溶解性や分散安定性を考慮して選択されるが、有機溶剤としてはアルコール類、スルホキシド類、ケトン類、エーテル類、エステル類、脂肪族ハロゲン化炭化水素類または 芳香族化合物などを用いることができる。

#### [0088]

電荷発生層 3 は、前記の電荷発生物質を  $0.3 \sim 4$  倍量の結着剤樹脂、および溶剤と共に、ホモジナイザー、超音波、ボールミル、サンドミル、アトライター、ロールミルなどの方法でよく分散し、塗布、乾燥されて形成される。その厚みは、  $5 \, \mu$  m以下、特には  $0.01 \sim 1 \, \mu$  mの範囲が好ましい。

#### [0089]

また、電荷発生層3には、種々の増感剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤、可塑剤または公知の電荷発生物質を必要に応じて添加することもできる。

#### [0090]

用いられる電荷輸送物質としては各種トリアリールアミン系化合物、各種ヒドラゾン系化合物、各種スチリル系化合物、各種スチルベン系化合物、各種ピラゾリン系化合物、各種オキサゾール系化合物、各種チアゾール系化合物、各種トリアリールメタン系化合物等が挙げられる。

#### [0091]

電荷輸送層 2 を形成するのに用いられる結着剤樹脂としては、アクリル樹脂、スチレン系樹脂、ポリエステル、ポリカーボネート樹脂、ポリアリレート、ポリサルホン、ポリフェニレンオキシド、エポキシ樹脂、ポリウレタン樹脂、アルキド樹脂、及び不飽和樹脂などから選ばれる樹脂が好ましい。特に好ましい樹脂としては、ポリメチルメタクリレート、ポリスチレン、スチレンーアクリロニトリ

ル共重合体、ポリカーボネート樹脂またはジアリルフタレート樹脂が挙げられる 。

## [0092]

電荷輸送層 2 は一般的には前記の電荷輸送物質と結着剤樹脂を溶剤に溶解し、 塗布して形成する。電荷輸送物質と結着剤樹脂との混合割合は2:1~1:2程 度である。溶剤としてはアセトン、メチルエチルケトンなどのケトン類、酢酸メ チル、酢酸エチルなどのエステル類、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素 類、クロロベンゼン、クロロホルム、四塩化炭素などの塩素系炭化水素類などが 用いられる。この溶液を塗布する際には、例えば、浸漬コーティング法、スプレ ーコーティング法、スピンナーコーティング法などのコーティング法を用いるこ とができ、乾燥は10℃~200℃、好ましくは20℃~150℃の範囲の温度 で、5分~5時間、好ましくは10分~2時間の時間で送風乾燥または静止乾燥 下で行うことができる。

#### [0093]

電荷輸送層 2 は、上述の電荷発生層と電気的の接続されており、電界の存在下で電荷発生層から注入された電荷キャリアを受け取ると共に、これ等の電荷キャリアを保護層との界面まで輸送する機能を有している。この電荷輸送層は電荷キャリアを輸送する限界があるので必要以上に膜厚を厚くすることができないが、 $5\sim40~\mu$  m、特には  $7\sim30~\mu$  mの範囲が好ましい。

## [0094]

更に、電荷輸送層 2 中に酸化防止剤、紫外線吸収剤、可塑剤または公知の電荷 輸送物質を必要に応じて添加することもできる。

#### [0095]

本発明では更に、この電荷輸送層の上に前記保護層を塗布、硬化させて成膜することで完成される。

#### [0096]

本発明の電子写真感光体を用いた電子写真装置の具体例を図2に示す。この装置は、電子写真感光体1の周面上に一次帯電手段3、像露光手段4、現像手段5、転写手段6が配置されている。

## [0097]

画像形成の方法は、まず、一次帯電手段3に電圧を印加し、感光体1表面を帯電し、像露光手段4によって原稿に対応した画像を感光体1表面に像露光し、静電潜像を形成する。次に、現像手段5中のトナーを感光体1に付着させることにより感光体1上の静電潜像を現像(可視増加)する。さらに、感光体1上に形成されたトナー像を供給された紙などの転写材7上に転写手段6によって転写し、転写材に転写されずに感光体1上に残った残トナーをクリーニング手段9等で回収する。近年、クリーナーレスシステムも研究され、残トナーを直接、現像器等で回収することもできる。更に、前露光手段10からの前露光により除電処理がされた後、繰り返し画像形成に使用される。なお、前露光手段は必ずしも必要ではない。

## [0098]

この画像形成装置において、像露光手段4の光源はハロゲン光、蛍光灯、レーザー光、LEDなどを用いることができる。また必要に応じて他の補助プロセスを加えてもよい。

#### [0099]

本発明において、上述の感光体1と、1次帯電手段3、現像手段5及びクリーニング手段9等の構成要素のうち、複数のものをプロセスカートリッジとして一体に結合して構成し、このプロセスカートリッジを複写機やプリンター等の電子写真装置本体に対して着脱可能に構成してもよい。例えば1次帯電手段3、現像手段5およびクリーニング手段9の少なくとも1つを感光体1と共に一体に支持してカートリッジ化し、装置本体のレール12等の案内手段を用いて装置本体に着脱可能なプロセスカートリッジ11とすることができる。また、像露光手段4は、電子写真装置が複写機やプリンターである場合には、原稿からの反射光や透過光を用いる、あるいは、信号化された原稿を、この信号に従って行われるレーザービームの走査、LEDアレイの駆動及び液晶シャッターアレイの駆動等により照射される光である。

# [0100]

#### 【実施例】

次に、本発明を実施例により説明する。ただし、本発明の実施の形態はこれら に限定されるものではない。

## [0101]

#### <実施例1>

長さ260.5 mm、直径30 mmのアルミニウムシリンダー(JIS A3003 アルミニウムの合金)を支持体として、この上にポリアミド樹脂(商品名:アミランCM8000、東レ製)の5重量%メタノール溶液を浸漬法で塗布し、0.5  $\mu$  mの下引き層を設けた。

# [0102]

次に、電荷発生物質として下記構造式 [化44] で表される、 $CuK\alpha onX$ 線 回折スペクトルにおける回折角  $2\theta\pm0.2$ ° の9.6、27.2° に強いピークを有する結晶型であるオキシチタニウムフタロシアニン顔料4部(質量部、以下同様)、

## [0103]

# 【化44】

ポリビニルブチラール樹脂 B X -1 (積水化学 (株) 製) 2 部、および、シクロヘキサノン 1 1 0 部を、 $\phi$  1 mmガラスビーズ入りサンドミルで、4 . 5 時間分散した。その後、酢酸エチル 1 3 0 部で希釈し電荷発生層用塗料とした。

#### [0104]

上記分散液を先の下引き層上に浸漬法で塗布し、0.18μmの電荷発生層を 形成した。

### [0105]

次いで、下記構造式 [化45] の電荷輸送物質化合物 7.5部、

[0106]

# 【化45】

及び、ビスフェノール Z型ポリカーボネート(商品名:Z-200、三菱ガス化学製) 10部を、モノクロロベンゼン 60 部とジクロロメタン 20 部に溶解した。この溶液を、前記電荷発生層上に浸漬塗布し、115  $\mathbb{C}$ 、50 分間で熱風乾燥して、 $20\mu$  mの電荷輸送層を形成した。

#### [0107]

次いで、最上表面層の結着樹脂プレポリマー成分として、フェノール・アルデヒドレゾール樹脂のフェノール性水酸基数のうち15%に対し、例示化合物 [化23] のエポキシ化合物を付加させて得られたエポキシ変成フェノール樹脂を10部及び、例示化合物 12で表される水酸基含有電荷輸送物質 7部を、溶剤としてのエチルアルコール 40 部に溶解させて塗工溶液を作製し、前記電荷輸送層の上に浸漬塗布し、155で1時間熱風乾燥して膜厚  $3\mu$  mの最上表面層を設けた。ここで、最上表面層の膜厚は、干渉膜厚計(大塚電子(株)製)を用いて行った。

#### [0108]

更に、この最上表面層の塗工溶液の安定性は良好で温度23℃、湿度50%の環境下で塗工液を20日間循環させておいても、特に液性に大きな変化は見られなかった。

#### [0109]

また、JISK 5400に基づいて表面層と下層との密着性評価を行った。 その結果、本感光体における表面層と下層の電荷輸送層との密着性に関しては全 く問題が無かった。

## [0110]

電子写真特性の評価は、レーザービームプリンター(商品名:LBP-NX:キャノン(株)製)の改造機に取り付けて行った。電子写真感度として、暗部電位が-700(V)になるように帯電設定をし、これに波長 780(nm)のレーザー光を照射して-675(V)の電位を-175(V)まで下げるのに必要な光量を測定し感度とした。さらに、 $20\mu$  J/c m<sup>2</sup> の光量を照射した場合の電位を残留電位 V r として測定した。

### [0111]

さらに、同様のレーザービームプリンターを用いて温度 30  $\mathbb{C}$  / 湿度 80 %の環境において、10, 00 0 枚の耐久試験後の削れ量の測定及び出力画像品位の比較を行った。

#### [0112]

#### <実施例2>

実施例 1 において、電荷発生材料を、C u K  $\alpha$  特性 X 線回折におけるブラッグ 角 2  $\theta$   $\pm$  0 . 2  $\circ$  の 7 . 5  $\circ$  、 9 . 9  $\circ$  、 1 6 . 3  $\circ$  、 1 8 . 6  $\circ$  、 2 5 . 1  $\circ$  および 2 8 . 3  $\circ$  に強いピークを有する結晶型のヒドロキシガリウムフタロシア ニンに変えた以外は、全て同様にして電子写真感光体を作製した。

#### [0113]

### <実施例3~10>

実施例2において、最表面層に用いた樹脂を、それぞれ表1に示したエポキシ 化合物を用いて得たエポキシ変成レゾール樹脂に変えた以外は同様にして電子写 真感光体を作成した。

#### [0114]

#### <実施例11~18>

実施例3において、保護層膜厚、電荷輸送材料、エポキシ変成率を表1に示したように変えた以外は同様にして電子写真感光体を作成した。

#### [0115]

#### <比較例1>

実施例1において、保護層樹脂としてエポキシ変成を施していないノボラック

型フェノール樹脂(商品名:CMK-2400、昭和高分子(株)製)に変え、電荷輸送材料12の代わりに電荷輸送材料16を用いた以外は同様にして感光体を作成した。

[0116]

<比較例2>

実施例1において、保護層樹脂を例示化合物 [化14] のエポキシ化合物で変成したレゾール樹脂(変性率:30%)とし、電荷輸送材料を含有させなかった以外は同様にして電子写真感光体を作成した。

[0117]

<比較例3>

実施例2に於いて、下記構造式

[0118]

【化46】

CONH(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>CNO
OCN(H<sub>2</sub>C)<sub>6</sub>HNOC N CONH(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>NCO

で表されるビュレット変性体溶液(固形分67重量%)5部及び電荷輸送物質として例示化合物16をメチルエチルケトン50部に溶解して塗布液を調製し、電荷輸送層の上にスプレーコート法で塗布し、常温で5分間乾燥した後155℃で60分加熱し、膜厚3 $\mu$ mの最上表面層を形成した。この塗工液の混合比は〔例示化合物16のヒドロキシ基の総モル数〕:〔下記構造式のイソシアネート基の総モル数〕がおよそ47:53となるように調製した。

[0119]

<比較例4>

比較例1において、保護層樹脂として、エポキシ変成を施していないノボラック型フェノール樹脂(商品名: CMK-2400、昭和高分子(株)製)7部及び下記エポキシ化合物[化47]3部の単純ブレンド材料に変えた以外は同様にして電子写真感光体を作成した。

[0120]

# 【化47】

# <比較例5>

実施例1において、保護層を設けなかった以外は同様にして電子写真感光体を 作製した。

# [0121]

実施例1~18及び比較例1~5の保護層構成を表1にまとめて示した。

[0122]

# 【表1】

	<del>- 10+ 5.</del> 1			膜厚
	エポキシ	क्रीद्र की संग	OTM	
実施例	化合物	変成率		[ µ m]
実施例 1	化23	15%	12	3
2	化23	<u>[</u>	1	Ţ
3	化16	1	Î	<u> </u>
4	化26	1	1	1
5	化27	1	<b> </b>	1
6	化22	1	1	1
7	化29		1	1
8	化19	Ì	1	1
9	化17	Ť	1	1
10	化18	1	1	1
11	化16	<u> </u>	1	1
12	1	1	<del>† †</del>	6
13	<del>- ;</del>	35%	<del>† †</del>	
14		10%	4	3
15	<del>                                     </del>	10%	30	<del>                                     </del>
		+ +-	37	+
16 17	1	<del>                                     </del>	50	1
	<del></del>	<del>                                     </del>	56	<del>                                     </del>
18	1	<u>                                     </u>		1
比較例1	なし		16	1 -
2	化14	30%	なし	<del>                                     </del>
3	イソシアネート		16	<u> </u>
4	(プレント)	20%	16	1
5	保護層無し	, -		0

※変性率:フェノール性OH基に対しエポキシ 基を付加させた割合を示す。

実施例1~18及び比較例1~5の保護層構成

これらの電子写真感光体及び保護層用の塗料に関して、実施例1で述べたのと

同様の試験方法により評価した。保護層と感光層の密着性、保護層塗料の安定性、電子写真感光体としての感度更に、温度30℃/湿度80%の環境におけるレーザービームプリンターによる耐久試験後の画像品位、10000枚あたりの表面層の磨耗量を比較し、評価結果を表2にまとめて示した。

### [0123]

# 【表2】

	感度		塗料	磨耗量	
実施例	[µJ/cm]	密着性	安定性	$[\mu m]$	画像品位
実施例 1	0.45	0	0	0.52	良好
2	0.35	0	0	0.51	良好
3	0.34	0	0	0.41	良好
4	0.36	0	0	0.51	良好
5	0.33		0	0.55	良好
6	0.32	0	0	0.52	良好
7	0.37	0	0	0.62	微小なスジ
8	0.36	OΔ	ŏ	0.59	良好
9	0.31	0	0	0.55	良好
10	0.35	0	ΟΔ	0.37	軽微なボケ
11	0.28	O	0	0.42	良好
12		Ŏ	0	0.40	良好
13		0	ΟΔ	0.37	軽微なボケ
14		Ō	0	0.42	良好
15		ŏ	0	0.44	良好
16		Ö	0	0.38	良好
17	0.31	0	0	0.35	良好
18		Ŏ	Ö	0.36	良好
比較例1	0.43	×	0	7.45	ボケ、カブリ
2		OΔ	ΟΔ	1.56	濃度薄
3	0.44	×	×	2.78	ボケ、カブリ
4	0.41	×	0	6.56	スジ、ボケ
5		_		9.23	カブリ、スジ
<del>_</del>					

〇:良好 ×:不良

○△: 許容範囲だが、若干劣る

# 実施例1~18及び比較例1~5の評価結果

これらの結果より、本発明の樹脂を表面保護層として用いた場合は、電子写真感光体としての著しい感度低下も認められず、電子写真プロセス中における耐久強度を著しく向上させることが可能である。更に、下層の電荷輸送層との密着性も十分に保つことが可能である。また、本発明の樹脂を用いて表面保護層用塗料を調合した場合、その塗料安定性も十分にあり、連続生産においても何ら支障をきたさない事が分かった。

## [0124]

#### <実施例19>

実施例 2 において表面層の塗料を以下のようにして作製した以外は同様にして 感光体を作製した。

#### [0125]

(3,3,3-トリフルオロプロピル)トリメトキシシランで表面処理した。 平均粒径0.02 $\mu$ mのアンチモン含有酸化スズ微粒子(商品名:T-1、三菱マテリアル(株)製)25部にエタノール100部を加えてサンドミル装置で96時間分散した分散液に、実施例2で用いたエポキシ変性フェノール樹脂を15部溶解させて、表面層用塗料とした。この塗料を用い、電荷輸送層の上に浸漬塗布後、155 $\mathbb C$ で1時間加熱処理して、厚さ3 $\mu$ mの表面層を設けた。

## [0126]

## <実施例20>

実施例19において、表面層の膜厚を $1\mu$ mにした以外は同様にして感光体を作製した。

## [0127]

#### <実施例21>

実施例 19 において、表面層の膜厚を 6  $\mu$  mにした以外は同様にして感光体を作製した。

## [0128]

# <実施例22~31>

実施例19において、最表面層に用いた樹脂を、それぞれ表3に示したエポキシ化合物を用いて得たエポキシ変成レゾール樹脂に変え、更に保護層膜厚、エポキシ変成率も表3に示したように変えた以外は同様にして電子写真感光体を作成した。

### [0129]

#### <実施例32>

実施例19において表面層の塗料を以下のようにして作製した以外は同様にして感光体を作製した。

[0130]

即ち、(3,3,3ートリフルオロプロピル)トリメトキシシランで表面処理した。平均粒径0.02 $\mu$ mのアンチモン含有酸化スズ微粒子(商品名:T-1、三菱マテリアル(株)製)25部にエタノール100部を加えてサンドミル装置で96時間分散した液に四フッ化エチレン樹脂粒子(PTFE粒子、商品名:ルブロンL-2、ダイキン工業(株)製)を8部添加して更に1時間分散処理を行った後、実施例19で用いたエポキシ変性フェノール樹脂を15部溶解させて、表面層用塗料とした。この塗料を用い、電荷輸送層の上に浸漬塗布後、155℃で1時間加熱処理して、厚さ3 $\mu$ mの表面層を設けた。

[0131]

<実施例33~44>

実施例32において、最表面層に用いた樹脂を、それぞれ表3に示したエポキシ化合物を用いて得たエポキシ変成レゾール樹脂に変え、更に保護層膜厚、エポキシ変成率も表3に示したように変えた以外は同様にして電子写真感光体を作成した。

[0132]

<比較例6>

実施例19において、保護層を以下の様にして設けた以外は同様にして感光体 を作成した。

[0133]

(3,3,3ートリフルオロプロピル)トリメトキシシランで表面処理した。 平均粒径0.02 $\mu$ mのアンチモン含有酸化スズ微粒子(商品名:T-1、三菱マテリアル(株)製)25部にメチルエチルケトン100部を加えてサンドミル装置で96時間分散した分散液に、下記構造式

[0134]

【化48】

CONH(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>CNO
OCN(H<sub>2</sub>C)<sub>6</sub>HNOC N CONH(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>NCO

で表されるビュレット変性体溶液(固形分67重量%) 7.2 部及び、ノボラック型フェノール樹脂(商品名:CMK-2400、昭和高分子(株)製) 10 部を溶解して塗布液を調製し、電荷輸送層の上にスプレーコート法で塗布し、常温で5分間乾燥した後 155 で 60 分加熱し、膜厚  $3\mu$  mの最上表面層を形成した。

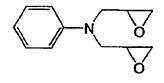
# [0135]

# <比較例7>

実施例19において、保護層樹脂として、エポキシ変成を施していないフェノール樹脂(商品名: CMK-2400、昭和高分子(株)製)7部及び下記エポキシ化合物[化49]3部の単純ブレンド材料に変えた以外は同様にして電子写真感光体を作成した。

[0136]

# 【化49】



[0137]

【表3】

	エポキシ		膜厚	
実施例	化合物	変成率	$[\mu m]$	添加成分
実施例19		15%	3	SnO2粒子
20	23	1	1	1
21	23	1	6	1 1
22	23	35%	3	1
23	16	15%	2	1
24	16	1	4	Î
25	16	35%	3	1
26	5	15%	1	i
27	18	1	Î	1
28	20	1		i
29	24	1	1	1
30	28	1	1	1
31	30		1	1
				SnO2粒子
32	23	15%	3	PTFE粒子
33	23	1	1	1
34	23	1	6	<del>                                     </del>
35	23	35%	3	i
36	16	15%	2	1
37	16	1	4	1
38	16	35%	3	1
39	5	15%	1	1
40	18	1	1	1
41	20	1	1	1
42	24	1	1	1
43	27	1	<u> </u>	<del>                                      </del>
44	29	1	1	+
比較例 6	イソシアネート	1	1	SnO2粒子
7	ブレンド	1	Ť	1
V 75 44 57 -		77		

※変性率:フェノール性OH基に対しエポキシ 基を付加させた割合を示す。

実施例19~44及び比較例6、7の保護層構成

これらの電子写真感光体及び保護層用の塗料に関して、実施例1で述べたのと同様の試験方法により評価し、保護層と感光層の密着性、保護層塗料の安定性、電子写真感光体としての感度、残量電位更に、温度30℃/湿度80%の環境でレーザービームプリンターによる耐久試験後の画像品位、10000枚あたりの表面層の磨耗量を比較し、評価結果を表4にまとめて示した。

[0138]

【表4】

	感度		塗料	磨耗量	
実施例	$[\mu J/cm^2]$	密着性	安定性	$[\mu m]$	画像品位
実施例19	0.48	0	0	0.48	良好
20	0.32	0	0	0.49	良好
21	0.58	0	0	0.47	良好
22	0.51	0	0	0.44	軽微なボケ
23	0.41	0	0	0.35	良好
24	0.52		0	0.34	良好
25	0.52	0	0	0.31	軽微なボケ
26	. 0.47	0	0	0.45	薄いスジ
27		ΟΔ	0	0.38	軽微なボケ
28	0.48	0	0	0.42	良好
29	0.47	0	0	0.52	良好
30	0.45	0	ОΔ	0.41	良好
31	0.48	Од	0	0.45	薄いスジ
32	0.47	0	0	0.32	良好
33	0.31	Ŏ	0	0.33	良好
34		0	0	0.32	良好
35	0.49	Ö	0	0.30	良好
36	0.40	0	0	0.24	良好
37		Ö	0	0.23	良好
38	0.50	0	0	0.21	良好
39	0.46	0	0	0.30	良好
40	0.45	OΔ	0	0.26	良好
41	0.47	0	0	0.28	良好
42	0.46	0	0	0.35	良好
43			ΟΔ	0.28	良好
44		OΔ	0	0.30	良好
比較例 6			×	3.21	ボケ、キズ
7			ΟΔ	6.89	ボケ、キズ

〇:良好 ×:不良

〇△: 許容範囲だが、若干劣る

# 実施例19~44及び比較例6、7の評価結果

これらの結果より、本発明の樹脂を表面保護層として用いた場合は、電子写真感光体としての著しい感度低下も認められず、電子写真プロセス中における耐久強度を著しく向上させることが可能である。更に、下層の電荷輸送層との密着性も十分に保つことが可能である。また、本発明の樹脂を用いて表面保護層用塗料を調合した場合、その塗料安定性も十分にあり、連続生産においても何ら支障をきたさない事が分かった。

[0139]

#### 【発明の効果】

本発明によれば、本発明の最上表面層を用いることで、密着性、耐摩耗性に優

れ、傷等が発生しないだけの硬度、強靭性を有し、なおかつ感光体本来の電荷輸送性を低下させない最上表面層を具備する電子写真感光体を提供することが可能となった。更に本発明の最上表面層は、高い生産性で塗布することが可能であり、高耐久、高安定及び高画質である電子写真感光体の大量生産が可能となる。また、本発明によれば、上記特性を有する電子写真感光体により構成されるプロセスカートリジ及び電子写真装置を提供することが可能となった。

#### 【図面の簡単な説明】

#### 【図1】

本発明の電子写真感光体の概要を示す断面図である。

#### 【図2】

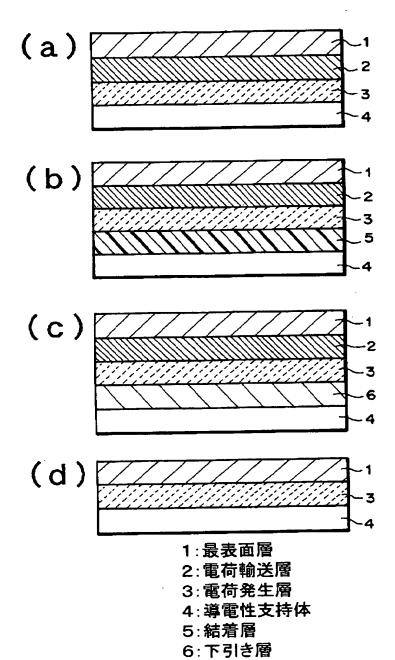
本発明に用いる電子写真装置の一例の概略構成図である。

## 【符号の説明】

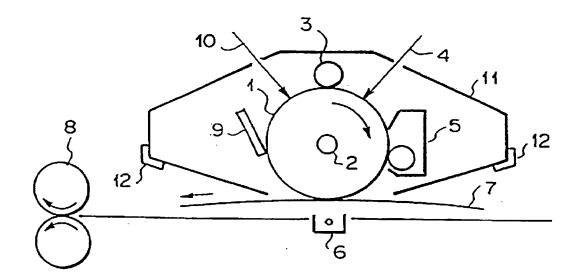
- 1 電子写真感光体
- 2 軸
- 3 一次带電手段
- 4 像露光手段
- 5 現像手段
- 6 転写手段
- 7 転写材
- 8 像定着手段
- 9 クリーニング手段
- 10 前露光手段
- 11 プロセスカートリッジ
- 12 レール

# 【書類名】図面

# [図1]



【図2】



# 【書類名】 要約書

# 【要約】

【課題】 密着性、耐摩耗性に優れ、硬度、強靭性を有し、電荷輸送性を低下させない最上表面層を具備する電子写真感光体の提供。

【解決手段】 電子写真感光体の感光層の最上表面層は、レゾール樹脂のフェノール性水酸基にエポキシ基を付加させて得られたエポキシ変性フェノール樹脂並びに、少なくとも電荷輸送物質及び導電性微粒子の一方を用いて形成する。このエポキシ変性フェノール樹脂は酸素以外のヘテロ原子を含まず、環状エーテル型エポキシ樹脂を用いて作られる。また、該電荷輸送物質には水酸基が含まれる。

【選択図】 図1

# 特願2002-333709

# 出願人履歴情報

識別番号

[000001007]

1. 変更年月日 [変更理由]

住所氏名

1990年 8月30日

新規登録

東京都大田区下丸子3丁目30番2号

キヤノン株式会社